Beschreibung

Alkoxylierte vernetzte Polyglycerine und ihre Verwendung als biologisch abbaubare Emulsionsspalter

5

20

25

30

Die vorliegende Erfindung betrifft die Verwendung alkoxylierter vernetzter Polyglycerine zur Spaltung von Wasser-Öl-Emulsionen, insbesondere in der Rohölgewinnung.

10 Rohöl fällt bei seiner Förderung als Emulsion mit Wasser an. Vor der Weiterverarbeitung des Rohöls müssen diese Rohölemulsionen in den Öl- und den Wasseranteil gespalten werden. Hierzu bedient man sich im allgemeinen sogenannter Erdölspalter. Es handelt sich bei Erdölspaltern um grenzflächenaktive polymere Verbindungen, die in der Lage sind, innerhalb kurzer Zeit die erforderliche Trennung der Emulsionsbestandteile zu bewirken.

Als Erdölspalter sind in US-4 321 146 Alkylenoxid-Blockcopolymere und in US-5 445 765 alkoxylierte Polyethylenimine offenbart. Diese können als einzelne Komponenten, in Mischungen mit anderen Emulsionsspaltern, oder auch als vernetzte Produkte eingesetzt werden. Vernetzungen werden beispielsweise mittels Umsetzungen von alkoxylierten niedermolekularen Alkoholen (wie z.B. Glycerin oder Pentaerythrol) oder alkoxylierten Alkylphenolformaldehydharzen mit bifunktionellen Verbindungen wie Diepoxiden oder Diisocyanaten durchgeführt. Solche vernetzten Verbindungen werden in US-5 759 409 und US-5 981 687 offenbart.

Die Verwendung alkoxylierten Glycerins als demulgierendem Bestandteil in Schmierölen wurde in DD-229 006 beschrieben. Hierbei wird Glycerin mit Alkylenoxiden entweder zu einem Blockcopolymer oder einem statistischen Copolymer umgesetzt.

Die Verwendung von alkoxylierten Di- und Triglycerinen als Erdölemulsionsspalter ist ebenfalls beschrieben worden (US-3 110 737, US-2 944 982 sowie

US-4 342 657).

Alkoxylierte Polyglycerine sind per se bekannt. Sie sind im Stand der Technik für verschiedene Anwendungen beschrieben. Beispielsweise wurden in US-5 502 219 alkoxylierte Polyglycerine verestert, um ein kalorienarmen Ersatzstoff für Pflanzenöle herzustellen. In US-4 061 684 wurden die alkoxylierten Polyglycerine verestert und als in Wasser quellende Gele verwendet. Alkoxylierte Polyglycerine, die mit alpha-Olefinepoxiden umgesetzt wurden, wirken gemäß WO-98/03243 als Entschäumer. Durch Sulfatierung von alkoxylierten Polyglycerinen gelangt man zu Substanzen, die in Haarshampoos verwendet werden, wie in US-4 263 178 offenbart.

Alkoxylierte Polyglycerine wurden in DE 101 07 880 A1 als effektive Emulsionsspalter offenbart.

15

10

5

Die unterschiedlichen Eigenschaften (z.B. Asphalten-, Paraffin- und Salzgehalt, chemische Zusammensetzung der natürlichen Emulgatoren) und Wasseranteile verschiedener Rohöle machen es unabdingbar, die bereits vorhandenen Erdölspalter weiter zu entwickeln. Insbesondere steht eine niedrige Dosierrate und breite Anwendbarkeit des einzusetzenden Erdölspalters neben der anzustrebenden höheren Effektivität aus ökonomischer und ökologischer Sicht im Vordergrund. Weiterhin werden zunehmend Emulsionsspalter benötigt, die eine gute biologische Abbaubarkeit sowie eine geringe Bioakkumulation aufweisen, um die in Diskussion geratenen Produkte auf Alkylphenolbasis zu ersetzen.

25

20

Es ergab sich somit die Aufgabe, neue Erdölspalter entwickeln, die den bereits bekannten alkoxylierten Polyglycerinen in der Wirkung überlegen sind, in noch niedrigerer Dosierung eingesetzt werden können und eine bessere biologische Abbaubarkeit aufweisen.

30

Es stellte sich überraschenderweise heraus, dass alkoxylierte vernetzte Polyglycerine bereits bei sehr niedriger Dosierung eine ausgezeichnete Wirkung als Erdölspalter zeigen. Zudem zeigten sie deutlich bessere biologische Abbaubarkeiten (nach OECD 306) im Vergleich zu herkömmlichen kommerziellen Emulsionsspaltern sowie alkoxylierten nicht-vernetzten Polyglycerinen.

Gegenstand der Erfindung ist daher die Verwendung alkoxylierter, mit

5 multifunktionalen elektrophilen Verbindungen vernetzter Polyglycerine mit einem Molekulargewicht von 1000 bis 100.000 Einheiten, welche 5 bis 100

Glycerineinheiten umfassen, die mit C₂-C₄-Alkylenoxidgruppen oder einer Mischung solcher Alkylenoxidgruppen alkoxyliert sind, so dass das vernetzte, alkoxylierte Polyglycerin einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 100

10 Alkylenoxideinheiten pro freier OH-Gruppe aufweist, zur Spaltung von Öl/Wasser-Emulsionen in Mengen von 0,0001 bis 5 Gew.-%, bezogen auf den Ölgehalt der

Diese alkoxylierten vernetzten Polyglycerine sind aus vernetzten Polyglycerinen mit 5 bis 100 Glycerineinheiten durch Alkoxylierung der freien OH-Gruppen mit einem C₂-C₄-Alkylenoxid oder einer Mischung solcher Alkylenoxide im molaren Überschuss erhältlich, so dass das alkoxylierte vernetzte Polyglycerin den genannten Alkoxylierungsgrad aufweist.

zu spaltenden Emulsion.

30

Die Herstellung des Polyglycerins ist im Stand der Technik bekannt und erfolgt im allgemeinen durch sauer oder alkalisch katalysierte Kondensation von Glycerin. Die Reaktionstemperatur liegt im allgemeinen zwischen 150 und 300°C, vorzugsweise bei 200 bis 250°C. Die Reaktion wird normalerweise bei Atmosphärendruck durchgeführt. Als katalysierende Säuren sind beispielsweise
 HCI, H₂SO₄, Sulfonsäuren oder H₃PO₄ zu nennen, als Basen NaOH oder KOH, die in Mengen von 0,1 bis 50 Gew.-%, bezogen auf das Gewicht des Reaktionsgemisches verwendet werden. Die Kondensation nimmt im allgemeinen 3 bis 10 Stunden in Anspruch. Polyglycerine lassen sich durch Formel 1 darstellen.

$$\begin{bmatrix} 0 & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\ & & \\ & & & \\$$

In Formel 1 steht n für den Kondensationsgrad, also die Zahl der Glycerineinheiten. n nimmt mit zunehmender Reaktionszeit zu und wird mittels OH-Zahl bestimmt.

Im nächsten Schritt werden die so hergestellten Polyglycerine mit di- oder
multifunktionalen, elektrophilen Verbindungen vernetzt. Hierdurch wird eine sehr einfach steuerbare Erhöhung des Molekulargewichts der Polyglycerine erreicht.
Als Vernetzer werden unter anderem Di- bzw. Polyglycidylether, Di- bzw.
Polyepoxide, Di- bzw. Polycarbonsäuren, Carbonsäureanhydride, Di- bzw.
Polyisocyanate, Dialkoxydialkylsilane, Trialkoxyalkylsilane sowie Tetraalkoxysilane
verwendet. Die Vernetzung wird wie im Stand der Technik bekannt durchgeführt.

Folgende Vernetzer sind besonders bevorzugt: Bisphenol-A-diglycidylether, Butan-1,4-dioldiglycidylether, Hexan-1,6-dioldiglycidylether, Ethylenglykoldiglycidylether,

- 15 Cyclohexandimethanoldiglycidylether, Resorcindiglycidylether, Glycerindiglycidylether, Glycerintriglycidylether, Glycerinpropoxylattriglycidylether, Polyglycerinpolyglycidylether, p-Aminophenoltriglycidylether, Polypropylenglykoldiglycidylether, Pentaerythrittetraglycidylether, Sorbitolpolyglycidylether, Trimethylolpropantriglycidylether,
- 20 Castoröltriglycidylether, Diaminobiphenyltetraglycidylether, Sojaölepoxid, Adipinsäure, Maleinsäure, Phthalsäure, Maleinsäureanhydrid, Bernsteinsäureanhydrid, Dodecylbernsteinsäureanhydrid, Phthalsäureanhydrid, Trimellitsäureanhydrid, Pyromellitsäureanhydrid, Dimethoxydimethylsilan, Diethoxydimethylsilan, Tetraalkoxysilane, Toluoldiisoyanat,
- 25 Diphenylmethandiisocyanat.

Die genannten Vernetzer bzw. chemisch verwandte Verbindungen werden bevorzugt im Bereich von 0,1-10, besonders bevorzugt 0,5-5 und speziell 1,0-2,5 Gew.-%, bezogen auf das Polyglycerin, eingesetzt.

30

In der Regel und besonders bevorzugt wird der Vernetzungsschritt nach der Glycerin-Kondensation und vor der Alkoxylierung durchgeführt. Eine Vernetzung nach Glycerin-Kondensation und anschließender Alkoxylierung kann

erfindungsgemäß ebenfalls durchgeführt werden.

Die aus Glycerin-Kondensation und anschließender Vernetzung erhaltenen vernetzten Polyglycerine werden anschließend mit einem oder mehreren C₂-C₄-Alkylenoxiden, vorzugsweise Ethylenoxid (EO) oder Propylenoxid (PO), alkoxyliert.

Das Alkoxylierungsmittel wird im molaren Überschuss angewandt. Die Alkoxylierung erfolgt, wie im Stand der Technik bekannt, durch Umsetzung der Polyglycerine mit einem Alkylenoxid unter erhöhtem Druck von im allgemeinen 1,1 bis 20 bar bei Temperaturen von 50 bis 200°C. Die Alkoxylierung erfolgt an den freien OH-Gruppen der Polyglycerine. Es wird so viel Alkylenoxid eingesetzt, dass der mittlere Alkoxylierungsgrad zwischen 1 und 100 Alkylenoxideinheiten pro freier OH-Gruppe liegt. Unter mittlerem Alkoxylierungsgrad wird hier die durchschnittliche Zahl von Alkoxyeinheiten verstanden, die an jede freie OH-Gruppe angelagert wird. Er liegt vorzugsweise bei 2 bis 70, insbesondere bei 5 bis

15

20

50, speziell bei 20 bis 40.

10

5

Vorzugsweise wird die Alkoxylierung erst mit PO und dann mit EO durchgeführt. Das Verhältnis von EO zu PO im alkoxylierten Polyglycerin liegt vorzugsweise zwischen 1:1 und 1:10. Erfindungsgemäß kann die Alkoxylierung allerdings auch in umgekehrter Reihenfolge, erst EO dann PO oder mit einer Mischung aus PO und EO erfolgen.

Das nach Kondensation, anschließender Vernetzung und Alkoxylierung erhaltene Polyglycerin hat vorzugsweise ein Molekulargewicht von 3000 bis 50.000 Einheiten, insbesondere von 5000 bis 30.000 Einheiten, speziell 8000 bis 25000.

25

Die nach dem beschriebenen Verfahren hergestellten alkoxylierten vernetzten Polyglycerine werden beispielhaft für den Fall des Vernetzers Phthalsäureanhydrid durch folgende Struktur wiedergegeben (Formel 2):

$$(AO)_k = \begin{pmatrix} AO \end{pmatrix}_{n} \begin{pmatrix} AO \end{pmatrix}_{m} \begin{pmatrix} AO \end{pmatrix}_{m} \begin{pmatrix} AO \end{pmatrix}_{n} \begin{pmatrix} AO \end{pmatrix}_{k} \begin{pmatrix} AO \end{pmatrix}_{k}$$

(AO)_{k, l, m}O stehen für die alkoxylierten OH-Reste, worin AO eine C₂-C₄Alkylenoxideinheit und k, l, m die Alkoxylierungsgrade darstellen. n steht für den
Kondensationsgrad des Glycerins. n ist vorzugsweise eine Zahl von 5 bis 50,
besonders bevorzugt 8 bis 30, speziell 10 bis 20.
Ein bevorzugter Gegenstand vorliegender Erfindung ist die Verwendung der
alkoxylierten Polyglycerine als Spalter für Öl/Wasser-Emulsionen in der
Erdölförderung.

10

15

Zur Verwendung als Erdölspalter werden die vernetzten alkoxylierten Polyglycerine den Wasser-Öl-Emulsionen zugesetzt, was vorzugsweise in Lösung geschieht. Als Lösungsmittel für die vernetzten alkoxylierten Polyglycerine werden paraffinische oder aromatische Lösungsmittel bevorzugt. Die vernetzten alkoxylierten Polyglycerine werden in Mengen von 0,0001 bis 5, vorzugsweise 0,0005 bis 2, insbesondere 0,0008 bis 1 und speziell 0,001 bis 0,1 Gew.-% bezogen auf den Ölgehalt der zu spaltenden Emulsion verwendet.

Beispiele

20

Beispiel 1

Herstellung von Pentadecaglycerin

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und
Wasserauskreiser wurden 100,0 g Glycerin und 3,7 g NaOH (18 %ig) vermischt.
Unter Rühren und Stickstoffspülung wurde das Reaktionsgemisch schnell auf
240°C erhitzt. Bei dieser Temperatur wurde das Reaktionswasser über 8 h
abdestilliert. Das Produkt wurde am Rotationsverdampfer zur Trockene einrotiert

(Ausbeute: 67,3 g) und die Molmasse über GPC (M^{*} ≈ 1100 g/mol, Standard Polyethylenglykol) analysiert. Die Kettenlänge n wurde per OH-Zahl bestimmt.

Beispiel 2

. 5 Vernetzung von Pentadecaglycerin mit Bisphenol-A-diglycidylether

In einem 500 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und Rückflusskühler wurden 250,0 g Pentadecaglycerin unter leichter Stickstoffspülung auf 80°C aufgeheizt. Bei dieser Temperatur wurden 13,2 g Bisphenol-A-diglycidylether (80%ige Lösung in einem aromatischen Lösungsmittel) zügig zugetropft. Daraufhin wurde die Reaktionstemperatur auf 120°C erhöht und die Reaktionsmischung 8 h rühren gelassen bis mittels Titration der Epoxidzahl kein unumgesetzter Diglycidylether mehr nachgewiesen werden konnte. Das Produkt wurde am Rotationsverdampfer zur Trockene einrotiert (Ausbeute: 260,0 g) und die Molmasse über GPC (M^{*} ≈ 2600 g/mol, Standard Polyethylenglykol) analysiert.

Beispiel 3

20

25

Vernetzung von Pentadecaglycerin mit Dodecylbernsteinsäureanhydrid

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und Wasserabscheider wurden 100,0 g Pentadecaglycerin, 1,5 g Alkylbenzolsulfonsäure und 2,7 g Dodecylbernsteinsäureanhydrid bei Raumtemperatur vorgelegt. Daraufhin wurde die Reaktionsmischung auf 165°C aufgeheizt und weitere 8 h bei dieser Temperatur rühren gelassen, bis sich im Wasserabscheider kein Reaktionswasser mehr bildete (Reaktionskontrolle: Säurezahl). Das Produkt wurde am Rotations-verdampfer zur Trockene einrotiert (Ausbeute: 102,0 g) und die Molmasse über GPC (M^{*} ≈ 2450 g/mol, Standard Polyethylenglykol) analysiert.

Beispiel 4

Vernetzung von Pentadecaglycerin mit Toluol-2,4-diisocyanat

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und
Rückflusskühler wurden 100,0 g Pentadecaglycerin unter leichter StickstoffSpülung auf 60°C aufgeheizt. Daraufhin wurden bei dieser Temperatur 2,4 g
Toluol-2,4-diisocyanat langsam zugetropft. Die Reaktionstemperatur wurde auf
100°C erhöht und die Reaktionsmischung weitere 8 h bei dieser Temperatur
gerührt (Reaktionskontrolle: Isocyanatzahl). Das Produkt wurde am
Rotationsverdampfer zur Trockene einrotiert (Ausbeute: 102,2 g) und die
Molmasse über GPC (M* ≈ 2380 g/mol, Standard Polyethylenglykol) analysiert.

Beispiel 5

Herstellung von Decaglycerin

15

20

30

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und Wasserauskreiser wurden 100,0 g Glycerin und 3,7 g NaOH (18 %ig) vermischt. Unter Rühren und Stickstoffspülung wurde das Reaktionsgemisch schnell auf 240°C erhitzt. Bei dieser Temperatur wurde das Reaktionswasser über 5 h abdestilliert. Das Produkt wurde am Rotationsverdampfer zur Trockene einrotiert (Ausbeute: 74,9 g) und über GPC ($M^{*} \approx 730$ g/mol) analysiert. Die Kettenlänge n wurde per OH-Zahl bestimmt.

Beispiel 6

25 Vernetzung von Decaglycerin mit Bisphenol-A-diglycidylether

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und Rückflusskühler wurden 100,0 g Decaglycerin unter leichter Stickstoffspülung auf 80°C aufgeheizt. Bei dieser Temperatur wurden 3,0 g Bisphenol-A-diglycidylether (80%ige Lösung in einem aromatischen Lösungsmittel) zügig zugetropft. Daraufhin wurde die Reaktionstemperatur auf 120°C erhöht und die Reaktionsmischung 8 h rühren gelassen bis mittels Titration der Epoxidzahl kein unumgesetzter Diglycidylether mehr nachgewiesen werden konnte. Das Produkt

wurde am Rotationsverdampfer zur Trockene einrotiert (Ausbeute: 102,3 g) und die Molmasse über GPC (M^{*} ≈ 1530 g/mol, Standard Polyethylenglykol) analysiert.

Beispiel 7

5 Vernetzung von Decaglycerin mit Dodecylbernsteinsäureanhydrid

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und Wasserabscheider wurden 100,0 g Decaglycerin, 1,5 g Alkylbenzolsulfonsäure und 2,5 g Dodecylbernsteinsäureanhydrid bei Raumtemperatur vorgelegt.

Daraufhin wurde die Reaktionsmischung auf 165°C aufgeheizt und weitere 8 h bei dieser Temperatur rühren gelassen, bis sich im Wasserabscheider kein Reaktionswasser mehr bildete (Reaktionskontrolle: Säurezahl). Das Produkt wurde am Rotations-verdampfer zur Trockene einrotiert (Ausbeute: 101.8 g) und die Molmasse über GPC (M* ≈ 1420 g/mol, Standard Polyethylenglykol) analysiert.

15

Beispiel 8

Vernetzung von Decaglycerin mit Toluol-2,4-diisocyanat

In einem 250 ml Dreihalskolben mit Kontaktthermometer, Rührer und
Rückflusskühler wurden 100,0 g Decaglycerin unter leichter Stickstoff-Spülung auf
60°C aufgeheizt. Daraufhin wurden bei dieser Temperatur 2,4 g Toluol-2,4diisocyanat langsam zugetropft. Die Reaktionstemperatur wurde auf 100°C erhöht
und die Reaktionsmischung weitere 8 h bei dieser Temperatur gerührt
(Reaktionskontrolle: Isocyanatzahl). Das Produkt wurde am Rotationsverdampfer
zur Trockene einrotiert (Ausbeute: 102,1 g) und die Molmasse über GPC
(M* ≈ 1650 g/mol, Standard Polyethylenglykol) analysiert.

Oxalkylierung der vernetzten Polyglycerine

30 Ethylenoxid

Die oben beschriebenen vernetzten Polyglycerine wurden in einen 1 I-Glasautoklaven eingebracht und der Druck im Autoklaven mit Stickstoff auf ca. 0,2 bar Überdruck eingestellt. Es wurde langsam auf 140°C aufgeheizt und nach Erreichen dieser Temperatur der Druck erneut auf 0,2 bar Überdruck eingestellt. Danach wurde bei 140°C die gewünschte Menge EO (siehe Tabelle 1) zudosiert, wobei der Druck 4,5 bar nicht übersteigen sollte. Nach beendeter EO-Zugabe ließ man noch 30 Minuten bei 140°C nachreagieren.

Propylenoxid

Die oben beschriebenen vernetzten Polyglycerine wurden in einen

1 I-Glasautoklaven eingebracht und der Druck im Autoklaven mit Stickstoff auf ca.

0,2 bar Überdruck eingestellt. Es wurde langsam auf 130°C aufgeheizt und nach
Erreichen dieser Temperatur der Druck erneut auf 0,2 bar Überdruck eingestellt.

Danach wurde bei 130°C die gewünschte Menge PO zudosiert (siehe Tabelle 1),
wobei der Druck 4,0 bar nicht übersteigen sollte. Nach beendeter PO-Zugabe ließ

man noch 30 Minuten bei 130°C nachreagieren.

Der Alkoxylierungsgrad wurde mittels ¹³C-NMR bestimmt.

Bestimmung der Spaltwirksamkeit von Erdölemulsionsspaltem

20

25

5

Zur Bestimmung der Wirksamkeit eines Emulsionsspalters wurde die Wasserabscheidung aus einer Rohölemulsion pro Zeit sowie die Entwässerung und Entsalzung des Öls bestimmt. Dazu wurden in Spaltergläser (konisch zulaufende, verschraubbare, graduierte Glasflaschen) jeweils 100 ml der Rohölemulsion eingefüllt, jeweils eine definierte Menge des Emulsionsspalters mit einer Mikropipette knapp unter die Oberfläche der Ölemulsion zudosiert und der Spalter durch intensives Schütteln in die Emulsion eingemischt. Danach wurden die Spaltergläser in ein Temperierbad (30°C und 50°C) gestellt und die Wasserabscheidung verfolgt.

30

Während und nach beendeter Emulsionsspaltung wurden Proben von dem Öl aus dem oberen Teil des Spalterglases (sog. Topöl) entnommen und der Wassergehalt nach Karl Fischer und der Salzgehalt konduktometrisch bestimmt.

Auf diese Weise konnten die neuen Spalter nach Wasserabscheidung sowie Entwässerung und Entsalzung des Öls beurteilt werden.

Spaltwirkung der beschriebenen Spalter

5

Ursprung der Rohölemulsion: Holzkirchen Sonde 3, Deutschland

Wassergehalt der Emulsion: 46 %

Salzgehalt der Emulsion: 5 %

Demulgiertemperatur: 50°C

10

15

Tabelle 1:

Wirksamkeit von alkoxylierten vernetzten Polyglycerinen als Emulsionsspalter im Vergleich zum entsprechenden alkoxylierten unvernetzten Polyglycerin sowie Dissolvan 4738 (Dosierrate 20 ppm)

Wasserab- scheidung [ml] pro Zeit [min]	5	10	20	30	45	60	90	120	180	Wasser im Topöl [%]	Salz im Topöl [ppm]
Produkt aus 1 + 30 PO + 20 EO (Vergleich)	2	6	12	21	28	36	40	42	43	0,85	156
Produkt aus 2 + 30 PO + 20 EO	4	10	22	30	38	43	46	46	46	0,15	35
Produkt aus 3 + 30 PO + 20 EO	6	13	27	35	42	45	46	46	46	0,13	25
Produkt aus 4 + 30 PO +20 EO	4	11	24	33	40	44	45	46	46	0,31	56
Produkt aus 5 + 40 PO + 30 EO (Vergleich)	0	4	10	19	26	34	40	42	42	0,92	189
Produkt aus 6 + 40 PO + 30 EO	3	12	25	33	40	44	46	46	46	0,11	12

Wasserab- scheidung [ml] pro Zeit [min]	5	10	20	30	45	60	90	120	180	Wasser im Topöl [%]	Salz im Topöl [ppm]
Produkt aus 7 + 40 PO + 30 EO	2	5	12	26	37	42	45	45	46	0,19	21
Produkt aus 8 + 40 PO + 30 EO	5	14	28	35	42	43	45	46	46	0,15	19
Standard: Dissolvan 4738 (Vergleich)	0	О	О	5	11	25	32	38	39	0,97	220

Tabelle 2:
Biologische Abbaubarkeit alkoxylierter vernetzter Polyglycerinen (*closed bottle test*nach OECD 306) im Vergleich zum entsprechenden alkoxylierten unvernetzten
Polyglycerin sowie Dissolvan 4738

Biologische Abbaubarkeit [%] nach	14 Tagen	28 Tagen
Produkt aus 1 + 30 PO + 20 EO (Vergleich)	16,5	22,4
Produkt aus 2 + 30 PO + 20 EO	33,5	46,1
Produkt aus 3 + 30 PO + 20 EO	40,6	50,3
Produkt aus 4 + 30 PO +20 EO	38,5	53,4
Produkt aus 5 + 40 PO + 30 EO (Vergleich)	10,5	19,5
Produkt aus 6 + 40 PO + 30 EO	42,7	63,5
Produkt aus 7 + 40 PO + 30 EO	38,2	58,3
Produkt aus 8 + 40 PO + 30 EO	33,5	54,7
Standard: Dissolvan 4738 (Vergleich)	20,5	27,5
Referenz (Natriumbenzoat) (Vergleich)	62,5	81,4

Patentansprüche

25

- Verwendung alkoxylierter, mit multifunktionalen elektrophilen Verbindungen vernetzter Polyglycerine mit einem Molekulargewicht von 1000 bis 100.000
 Einheiten, welche 5 bis 100 Glycerineinheiten umfassen, die mit C₂-C₄-Alkylenoxidgruppen oder einer Mischung solcher Alkylenoxidgruppen alkoxyliert sind, so dass das vernetzte, alkoxylierte Polyglycerin einen Alkoxylierungsgrad von 1 bis 100 Alkylenoxideinheiten pro freier OH-Gruppe aufweist, zur Spaltung von Öl/Wasser-Emulsionen in Mengen von 0,0001 bis 5 Gew.-%, bezogen auf den Ölgehalt der zu spaltenden Emulsion.
 - 2. Verwendung gemäß Anspruch 1, worin die Zahl der Glycerineinheiten zwischen 5 und 50 liegt.
- 15 3. Verwendung gemäß Anspruch 1 und/oder 2, wobei die alkoxylierten vernetzten Polyglycerine ein Molekulargewicht von 3000 bis 50.000 Einheiten aufweisen.
- Verwendung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 3, bei
 denen der mittlere Alkoxylierungsgrad zwischen 1 und 70 Alkylenoxideinheiten pro freier OH-Gruppe beträgt.
 - 5. Verwendung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 4, worin das Alkylenoxid Ethylenoxid oder Propylenoxid ist.
 - 6. Verwendung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 5, worin eine Mischalkoxylierung mit Ethylenoxid und Propylenoxid im Verhältnis von 1:2 bis 1:10 vorliegt.
- 7. Verwendung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 6, wobei die Vernetzung der Polyglycerine mittels Bisphenol-A-diglycidylether, Butan-1,4dioldiglycidylether, Hexan-1,6-dioldiglycidylether, Ethylenglykoldiglycidylether, Cyclohexandimethanoldiglycidylether, Resorcindiglycidylether,

Glycerindiglycidylether, Glycerintriglycidylether, Glycerinpropoxylattriglycidylether, Polyglycerinpolyglycidylether, *p*-Aminophenoltriglycidylether, Polypropylenglykoldiglycidylether, Pentaerythrittetraglycidylether, Sorbitolpolyglycidylether, Trimethylolpropantriglycidylether,

Castoröltriglycidylether, Diaminobiphenyltetraglycidylether, Sojaölepoxid,
Adipinsäure, Maleinsäure, Phthalsäure, Maleinsäureanhydrid,
Bernsteinsäureanhydrid, Dodecylbernsteinsäureanhydrid, Phthalsäureanhydrid,
Trimellitsäureanhydrid, Pyromellitsäureanhydrid, Dimethoxydimethylsilan,
Diethoxydimethylsilan, Toluoldiisoyanat, Diphenylmethandiisocyanat erfolgt.

10

8. Verwendung gemäß einem oder mehreren der Ansprüche 1 bis 7, wobei der Vernetzungsschritt nach der Alkoxylierung der Polyglycerine erfolgt.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

Internal Application No PCT/EP2004/005587

A OLACCI	TO A TION OF OUR LEGT MATTER		
IPC 7	FICATION OF SUBJECT MATTER C10G33/04		
According to	International Patent Classification (IPC) or to both national classificat	tion and IPC	
B. FIELDS			
	cumentation searched (classification system followed by classification	n symbols)	
IPC 7	C10G		-
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·		
Documentati	ion searched other than minimum documentation to the extent that su	ch documents are included in the fields sea	ırched
Electronic da	ata base consulted during the international search (name of data bas	e and, where practical, search terms used)	
EPO-In	ternal		
C. DOCUME	ENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category °	Citation of document, with indication, where appropriate, of the rele	vant passages	Relevant to daim No.
Α	DE 101 07 880 A (CLARIANT GMBH)		1
1	5 September 2002 (2002-09-05)		
	cited in the application paragraph '0003!; claim 1		ļ
ł i			<u>.</u>
A	US 5 981 687 A (BREEN PATRICK J	ET AL)	1
	9 November 1999 (1999-11-09) claims 1-3	}	
	Claims 1-3		·
Α	EP 0 499 068 A (BASF AG)	,	7
	19 August 1992 (1992-08-19)		
}	page 7, line 6 - line 21		
A	US 5 759 409 A (OPPENLAENDER KNUT	ET AL)	7
ł	2 June 1998 (1998-06-02)		
1	cited in the application column 4, line 19 - line 23		
[Column 4, Time 15 Time 25		
<u></u>	<u> </u>		
Furt	her documents are listed in the continuation of box C.	X Patent family members are listed in	аппех.
° Special ca	ategories of cited documents:	"T" later document published after the Inter	national filing date
	ent defining the general state of the art which is not dered to be of particular relevance	or priority date and not in conflict with a cited to understand the principle or the invention	
	document but published on or after the international	invention "X" document of particular relevance; the cl	
"L" docume	ent which may throw doubts on priority claim(s) or	cannot be considered novel or cannot involve an inventive step when the doc	cument is taken alone
citatio	n or other special reason (as specified)	"Y" document of particular relevance; the cleannot be considered to involve an inv	rentive step when the
other	ent referring to an oral disclosure, use, exhibition or means	document is combined with one or mo ments, such combination being obvious	
P docume	ent published prior to the international filing date but han the priority date claimed	in the art, "&" document member of the same patent i	amily
Date of the	actual completion of the international search	Date of mailing of the international sear	ch report
2	4 August 2004	31/08/2004	
		Authorized officer	
Marite allo	mailing address of the ISA European Patent Office, P.B. 5818 Patentlaan 2 European Patent Discussion (P.B. 5818 Patentlaan 2)	Abinorzeg onice:	
1	NL - 2280 HV Rijswijk Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl.	Gilliquet, J-N	
	Fax: (+31-70) 340-3016	i airrigaco, o n	

INTERNATIONAL SEARCH REPUBLI

information on patent family members

Internal Application No PC1/EP2004/005587

	t document search report		Publication date		Patent family member(s)	•	Publication date
DE 10	107880	Α	05-09-2002	DE		A1	05-09-2002
				WO		A2	29-08-2002
				EP		A2	26-11-2003
	•			NO	20033415		30-07-2003
				US	2004072916	A1	15-04-2004
IIS 59	981687	A	09-11-1999	US	5667727	Α	16-09-1997
00 0.	,0100,	• •	00 22 2000	ÜS	6225357	B1	01-05-2001
				CA		A1	27-12-1996
				DK	751203	T3	04-03-2002
				EP	0751203		02-01-1997
				NO	962680		27-12-1996
EP 04	 499068		19-08-1992	DE	4104610	A1	20-08-1992
				CA	2061174	A1	16-08-1992
				DE	59206721	D1	14-08-1996
				EP	0499068	A1	19-08-1992
	. •		•	NO	920601		17-08-1992
115 5	 759409		02-06-1998	DE	4418800	A1	07-12-1995
	, 0, 10,	••	32 30 1330	WO	9533018		07-12-1995
			1	EP	0763077		19-03-1997
				NO.	965114		02-12-1996

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT



A. KLASSIF IPK 7	IZIERUNG DES ANMELDUNGSGEGENSTANDES C10G33/04		
Nach der Inte	ernationalen Patentklassifikation (IPK) oder nach der nationalen Klassi	fikation und der IPK	
	CHIERTE GEBIETE		
Recherchiert IPK 7	ter Mindestprüfstoff (Klassifikationssystem und Klassifikationssymbole C10G)	
Recherchier	te aber nicht zum Mindestprüfstoff gehörende Veröffentlichungen, sow	eit diese unter die recherchi	erten Gebiete fallen
Während de	r internationalen Recherche konsultierte elektronische Datenbank (Na	me der Datenbank und evtl	. verwendete Suchbegriffe)
EPO-Įni	ternal		
C. ALS WE	SENTLICH ANGESEHENE UNTERLAGEN		
Kategorie°	Bezeichnung der Veröffentlichung, soweit erforderlich unter Angabe	der in Betracht kommender	Teile Betr. Anspruch Nr.
Α .	DE 101 07 880 A (CLARIANT GMBH) 5. September 2002 (2002-09-05) in der Anmeldung erwähnt Absatz '0003!; Anspruch 1		1
A	US 5 981 687 A (BREEN PATRICK J 1 9. November 1999 (1999-11-09) Ansprüche 1-3	ET AL)	1
A	EP 0 499 068 A (BASF AG) 19. August 1992 (1992-08-19) Seite 7, Zeile 6 - Zeile 21		7
Α .	US 5 759 409 A (OPPENLAENDER KNUT 2. Juni 1998 (1998-06-02) in der Anmeldung erwähnt Spalte 4, Zeile 19 - Zeile 23	ET AL)	7
	itere Veröffentlichungen sind der Fortsetzung von Feld C zu nehmen	X Siehe Anhang Pate	entfamilie
Besonder 'A' Veröffe aber 'E' älteres Anme 'L' Veröffe schel ander soll o ausgr 'O' Veröff eina 'P' Veröff	re Kategorien von angegebenen Veröffentlichungen : entlichung, die den allgemeinen Stand der Technik definiert, nicht als besonders bedeutsam anzusehen ist s Dokument, das jedoch erst am oder nach dem internationalen eldedatum veröffentlicht worden ist entlichung, die geeignet ist, einen Prioritätsanspruch zweifelhaft er- einen zu lassen, oder durch die das Veröffentlichungsdatum einer ren im Recherchenbericht genannten Veröffentlichung belegt werden der die aus einem anderen besonderen Grund angegeben ist (wie eführt) ientlichung, die sich auf eine mündliche Offenbarung, Benutzung, eine Ausstellung oder andere Maßnahmen bezieht entlichung, die vor dem internationalen Anmeldedatum, aber nach beanspruchten Prioritätsdatum veröffentlicht worden ist	öder dem Prioritätsdatu Anmeldung nicht kollidi Erfindung zugrundelleg Theorie angegeben ist 'X' Veröffentlichung von be- kann allein aufgrund die erfinderischer Tätigkeit 'Y' Veröffentlichung von be- kann nicht als auf erfin- werden, wenn die Verö- Veröffentlichungen diese Verbindung für ei '&' Veröffentlichung, die Mi	g, die nach dem internationalen Anmeldedatum im veröffentlicht worden ist und mit der ert, sondem nur zum Verständnis des der enden Prinzips oder der ihr zugrundeliegenden sonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung seer Veröffentlichung nicht als neu oder auf beruhend betrachtet werden sonderer Bedeutung; die beanspruchte Erfindung tertscher Tätigkeit beruhend betrachtet iffentlichung mit einer oder mehreren anderen ser Kategorie in Verbindung gebracht wird und inen Fachmann naheliegend ist gilled derselben Patentfamilie ist
	s Abschlusses der Internationalen Recherche 24. August 2004	31/08/200	
Name und	Postanschrift der Internationalen Recherchenbehörde Europäisches Patentamt, P.B. 5818 Patentlaan 2 NL – 2280 HV Rijswijk	Bevollmächtigter Bedie	nsteter
	Tel. (+31-70) 340-2040, Tx. 31 651 epo nl, Fax: (+31-70) 340-3016	Gilliquet	, J-N

INTERNATIONALER RECHERCHENBERICHT

Angaben zu Veröffentlichtungen, die zur selben Patentfamilie gehören

Internationales Aktenzeichen
PC1/EP2004/005587

*****	echerchenbericht rtes Patentdokumer	nt	Datum der Veröffentlichung		Mitglied(er) der Patentfamilie	Datum der Veröffentlichung
DE	10107880	A	05-09-2002	DE WO EP NO US	10107880 A1 02066136 A2 1363715 A2 20033415 A 2004072916 A1	05-09-2002 29-08-2002 26-11-2003 30-07-2003 15-04-2004
US	5981687	A	09-11-1999	US US CA DK EP NO	5667727 A 6225357 B1 2177194 A1 751203 T3 0751203 A2 962680 A	16-09-1997 01-05-2001 27-12-1996 04-03-2002 02-01-1997 27-12-1996
EP	0499068	A	19-08-1992	DE CA DE EP NO	4104610 A1 2061174 A1 59206721 D1 0499068 A1 920601 A	20-08-1992 16-08-1992 14-08-1996 19-08-1992 17-08-1992
US	5759409	Α	02-06-1998	DE WO EP NO	4418800 A1 9533018 A1 0763077 A1 965114 A	07-12-1995 07-12-1995 19-03-1997 02-12-1996